(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-262570

(43)公開日 平成10年(1998)10月6日

| (51) Int.Cl. ⁶ | 識別記号 | | FΙ | | | | |
|---------------------------|-----------------|------|---------|------------|------------------|--------------------|-------------------|
| A 2 3 J 3/10 | | | A 2 3 J | 3/10 | | | |
| A 2 3 K 1/16 | 303 | | A 2 3 K | 1/16 | | 303F | |
| A 2 3 L 1/30 | 5 | | A 2 3 L | 1/305 | | | |
| A 6 1 K 38/16 | ACC | | C07K 1 | 4/47 | | | |
| CO7K 14/47 | | | A61K 3 | 37/14 | | ACC | |
| | | 審查請求 | 未請求 請求功 | 夏の数3 | FD | (全 7 頁) | 最終頁に続く |
| (21)出願番号 | 特顧平9-87377 | | (71)出願人 | 000006 | | 会社 | · |
| (22)出顧日 | 平成9年(1997)3月21日 | | (72)発明者 | 内田 | 俊昭 | 東区苗穂町 6 南大塚1495 | 丁目1番1号 ホーメスト萱場 |
| | | | (72)発明者 | 東京都 | 稔夫 東村山 | | -23 グラント |
| | | | (72)発明者 | 東京都 | 泰士 練馬区 | | -11 イースト |
| | | | (74)代理人 | パーク 弁理士 | | 清也 | 最終頁に続く |

(54) 【発明の名称】 鉄力ゼインホスホベプチド複合体及びその製造法

(57)【要約】

【課題】 溶解性が良好で、耐熱性があり、収斂味のない鉄化合物及びその製造法の提供。

【解決手段】 1) カゼインホスホペプチド1分子当たり、鉄1~50原子を含有し、2)20 ℃において脱イオン水に50wt%以上溶解し、3)90℃、10分間加熱しても沈殿を生じず、4)収斂味のない鉄-カゼインホスホペプチド。炭酸又は重炭酸溶液とカゼインホスホペプチド含有溶液及び鉄を含む溶液を混合することによって調製される。熱安定性で水溶性が高く、吸収性も良好なので鉄強化を目的とした食品添加物、医薬原料、飼料成分として用いられる。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 次の1)~4)の性質を示す炭酸及び/ 又は重炭酸-鉄-カゼインホスホペプチド複合体。

- 1) カゼインホスホペプチド1分子当たり、鉄1~50原 子を含有すること、
- 2) 20℃において、脱イオン水に5% (重量)以上溶解 すること、
- 3)水溶液の90℃、10分間の加熱により沈澱を生じない こと、
- 4) 鉄独特の収斂味がないこと。

【請求項2】 i)炭酸、ii)重炭酸、又はiii)炭酸及び 重炭酸を含む溶液(A溶液)と、iv)カゼインホスホペ プチドを含む溶液(B溶液)と、v)鉄を含む溶液(C溶 液)とを混合することにより得られる、次の1)~4) の性質を示す炭酸及び/又は重炭酸-鉄-カゼインホス ホペプチド複合体。

- 1) カゼインホスホペプチド1分子当たり、鉄1~50原 子を含有すること、
- 2)20℃において、脱イオン水に5%(重量)以上溶解すること、
- 3)水溶液の90℃、10分間の加熱により沈澱を生じないこと。
- 4) 鉄独特の収斂味がないこと。

【請求項3】 i)炭酸、ii)重炭酸、又はiii)炭酸及び 重炭酸を含む溶液(A溶液)と、iv)カゼインホスホペ プチドを含む溶液(B溶液)と、v)鉄を含む溶液(C溶 液)とを混合することを特徴とする、次の1)~4)の 性質を示す炭酸及び/又は重炭酸-鉄-カゼインホスホ ペプチド複合体の製造法。

- 1) カゼインホスホペプチド1分子当たり、鉄1~50原 子を含有すること、
- 2)20℃において、脱イオン水に5%(重量)以上溶解 すること、
- 3)水溶液の90℃、10分間の加熱により沈澱を生じない こと、
- 4) 鉄独特の収斂味がないこと。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、炭酸及び/又は重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体に関する。また、本発明は、炭酸及び/又は重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を製造する方法に関する。本発明の炭酸及び/又は重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体は、溶解性が良好で、耐熱性を有しており、鉄独特の収斂味を呈することがないという特徴を有するので、貧血の予防又は治療や鉄強化を目的とした飲食品、医薬品、飼料等の原料として有用である。

[0002]

【従来の技術】日本人の鉄摂取量は、昭和50年以降、所 要量の充足率 100%前後を横ばいで推移しており、鉄分

は食事上、気をつけて摂取しなければならない栄養素の 一つといえる。また、世界的にみても、鉄分は不足しが ちな栄養素とされている場合が多く、特に、1歳未満の 乳児、スポーツ選手、貧血傾向の人、妊産婦向けの鉄強 化食品や医薬品の供給が望まれている。しかし、一般に 鉄強化に用いられる硫酸鉄やクエン酸鉄等の鉄塩は、飲 食品等に添加すると鉄独特の収斂味を感じるという問題 や胃腸の粘膜を傷める等の懸念から、その添加量に限界 がある。また、有機鉄のヘム鉄も金属味や生臭味等の風 味上の問題があり、飲食品等への添加には制約が多い。 【0003】また、鉄吸収を促進する目的で、ラクトフ ェリンを添加すること (特開昭 63-22525号公報) やカ ゼインホスホペプチドを添加すること (特開昭 59-1628 43号公報)等が試みられているが、これらの物質を多量 の鉄塩と混合すると沈澱が生成するという問題があり、 水溶性の飲食品や医薬品の原料として使用することはで きなかった。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明者らは、先に、 鉄とカゼインとを結合させることにより、鉄独特の収斂 味を弱めた鉄剤を開発した(特開平2-83400号公報)。 しかし、この鉄とカゼインとを結合させた鉄カゼイン は、耐熱性に乏しく、90℃10分間の加熱殺菌、120℃2 ~3秒間の加熱殺菌、あるいは、レトルト滅菌等の加熱 処理を行うと、鉄独特の収斂味を呈するという欠点を有 していた。この欠点は、鉄とカゼインとの結合が弱い為 に加熱により鉄がカゼインから遊離し、水酸化鉄等が生 成することによると考えられる。

【0005】そこで、本発明者らは、更に研究を進め、 炭酸及び/又は重炭酸を用いることで鉄とカゼインとの 結合性を強固にすることができることを見出し、炭酸及 び/又は重炭酸ー鉄ーカゼイン複合体を得ることに成功 した(特願平7-259572号)。この炭酸及び/又は重炭酸 一鉄ーカゼイン複合体は、耐熱性を有しており、加熱殺 菌しても鉄独特の収斂味を呈することがないという特徴 を有するので、貧血の予防又は治療や鉄強化を目的とし た飲食品、医薬品、飼料等の原料として有用なものである

【0006】そして、本発明者らは、耐熱性を有しており、加熱殺菌しても鉄独特の収斂味を呈することがないという特徴を有すると共に、より溶解性の良好な鉄結合性の物質を得るべく、鋭意研究を進めていたところ、炭酸及び/又は重炭酸、鉄及びカゼインホスホペプチドを混合することにより、溶解性が良好で、耐熱性を有しており、鉄独特の収斂味を呈することがないという特徴を有する炭酸及び/又は重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を得ることができることを見出し、本発明を完成するに至った。したがって、本発明は、溶解性、特に水に対する溶解性が良好で、耐熱性を有しており、鉄独特の収斂味を呈することがない、新規な炭酸及び/又

は重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を提供することを課題とする。また、本発明は、この新規な炭酸及び/又は重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を製造する方法を提供することを課題とする。

[0007]

【課題を解決するための手段】本発明の水に対する溶解性が良好で、耐熱性を有しており、鉄独特の収斂味を呈することがない炭酸及び/又は重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体は、i)炭酸、 ii)重炭酸、又はiii)炭酸及び重炭酸を含む溶液 (A溶液) と、 iv)カゼインホスホペプチドを含む溶液 (B溶液) と、v)鉄を含む溶液 (C溶液) とを混合し、これらの成分を反応させることにより得ることができる。また、この反応生成物を限外評過膜で濃縮し、脱塩し、凍結乾燥して粉末としてもよい。

【0008】このようにして得られた炭酸及び/又は重 炭酸-鉄-カゼインホスホペプチド複合体は、次の1) ~4)の性質を示す。

- 1) カゼインホスホペプチド1分子当たり、鉄1〜50原 子を含有すること、
- 2) 20℃において、脱イオン水に5%(重量)以上溶解 すること、
- 3)水溶液の90℃、10分間の加熱により沈澱を生じない こと、
- 4) 鉄独特の収斂味がないこと。

なお、ここでいうカゼインホスホペプチドとは、カゼインを、トリプシン又はトリプシンを含有する蛋白分解酵素(例えば、パンクレアチン)等の蛋白質分解酵素で分解し、カゼインホスホペプチド画分を採取することによって得られた分子量が 2,500~4,500 程度のペプチドで

ある(British Journal of Nutrition, vol.43, pp.457-467, 1980)。また、市販のホスホペプチドを用いることもできる。

【0009】以下に、本発明の炭酸及び/又は重炭酸一 鉄ーカゼインホスホペプチド複合体の性質を調べる為に 行った試験例を示す。

【試験例1】

(A1溶液) 重炭酸ナトリウム100gを含む水溶液 1L (A2溶液) 脱イオン水 1L

(B溶液)カゼインホスホペプチド (明治製菓製) 4gを 含む水溶液 0.8L

(C溶液)塩化第二鉄1.4gを含む水溶液 0.2L

A 1 溶液(1L) と B溶液(0.8L)を混合した D 1 溶液(1.8L) にC溶液(0.2L)を加えて調製した本発明品(重炭酸-鉄 -カゼインホスホペプチド複合体) とA2溶液(1L)とB 溶液(0.8L)を混合したD2溶液(1.8L)にC溶液(0.2L)を 加えて調製した対照品について、90℃、10分間の加熱殺 菌(1) を行った。また、本発明品について、分画分子量 1,000カットの透析膜で、0.05mol イミダゾール及び0. 15mol 食塩を含むpH 7.5の液状食品を模倣した緩衝液に 対し、3日間透析を行った後、90℃、10分間の加熱殺菌 (II)を行った。そして、調製直後の性状(1)、加熱殺 菌(I) 後の性状(2)、透析及び加熱殺菌(II)後の性状 (3) をそれぞれ観察した。その結果を表1に示す。こ れによると、カゼインホスホペプチドと鉄のみを混合し た対照品は、加熱により沈澱を生じるが、重炭酸を共存 させて複合体を形成させた本発明品は、加熱しても沈澱 を生じないことが判る。

【0010】 【表1】

| 試料 | 性状(1) | 性状(2) | 性状(3) |
|-------------|----------------------------------|----------------------------------|-----------|
| 本発明品 対照品 | 透明な橙色 茶褐色の沈澱 及び 無色透明の上清 | 透明な橙色 茶褐色の沈澱 及び 無色透明の上清 | 透明な橙色 |

[0011]

【試験例2】試験例1に示したと同様の方法で調製した本発明品及び対照品について、分画分子量 1,000の透析膜で超純水に対し透析(4℃、1週間)を行い、完全に脱塩した後、凍結乾燥して、本発明品及び対照品の各粉末を得た。そして、これらの粉末を用いて溶解試験を行った。なお、溶解試験は、脱イオン水で各濃度となるよう粉末を溶解した後、20mlにメスアップして良く撹拌

し、遠心分離(3,000rpm)を行って、沈澱の有無をそれぞれ観察した。その結果を表2に示す。これによると、カゼインホスホペプチドと鉄のみを混合した対照品は溶解性が悪いが、重炭酸を共存させた本発明品は溶解性が良好であることが判る。

【0012】 【表2】

試料 濃度 沈澱の有無 本発明品 0.1(%) なし

| | 1 5 15 | なし なし わずかにあり |
|-----|--------------|--------------------|
| 対照品 | 0.1 (% | |
| | 1 | あり |
| | 5 | あり |
| | 15 | あり |

[0013]

【試験例3】試験例1に示したと同様の方法で調製した 本発明品の凍結乾燥粉末を1mg/mlとなるよう0.1M食塩を 含む50mMトリス塩酸緩衝液(pH 9.0)で溶解した溶液を調 製した。また、対照品として、カゼインホスホペプチド (明治製菓製)を1mg/mlとなるよう0.1M食塩を含む50mM トリス塩酸緩衝液(pH 9.0)で溶解した溶液を調製した。 そして、0.1M食塩を含む50mMトリス塩酸緩衝液(pH 9.0) で平衡化したmonoQ HR10/10 カラム(ファルマシア社 製) に各溶液50μ1 を添加した後、1M食塩を含む50mMト リス塩酸緩衝液(pH 9.0)でリニアグラジュエント溶出を 行った。なお、流速は2ml/minとし、検出は214nm の吸 光度を測定することにより行なった。得られたチャート を図1及び図2に示す。これによると、鉄が結合してい ない対照品のチャート(図2)では見られないピーク が、本発明品のチャート(図1)ではピークAとして存 在することが判る。

【0014】さらに、QセファロースFF(ファルマシア社製)を用いて、同様の溶出条件でピークAを大量に分取し、プロテインアッセイキット(ピアス社製)でペプチド含量を測定すると共に原子吸光分析機で鉄含量を測定したところ、複合体中のカゼインホスホペプチドに対して46重量%の鉄が含まれていることが判った。

[0015]

【発明の実施の形態】本発明の溶解性が良好で、耐熱性を有しており、鉄独特の収斂味を呈することがない炭酸及び/又は重炭酸ー鉄ーカゼインホスホペプチド複合体は、i)炭酸、ii)重炭酸、又はii)炭酸及び重炭酸を含む溶液(A溶液)と、iv)カゼインホスホペプチドを含む溶液(B溶液)と、v)鉄を含む溶液(C溶液)とを混合することにより得ることができる。

【0016】本発明で、炭酸及び/又は重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を製造する際に使用する炭酸及び/又は重炭酸は、酸の形態で使用しても良く、水溶性塩の形態で使用しても良い。また、本発明で、炭酸及び/又は重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を製造する際に使用する鉄は、水溶性塩の形態で通常使用される。

【0017】そして、本発明で、炭酸及び/又は重炭酸 -鉄-カゼインホスホペプチド複合体を製造するに際 し、i)炭酸及び/又は重炭酸、 ii)カゼインホスホペプ チド、及びiii)鉄は、溶液として使用しても良いし、固形状態のi)炭酸塩類及び/又は重炭酸塩類、 ii)カゼインホスホペプチド、及びiii)鉄を同時に溶解して使用しても良い。

【0018】本発明で、炭酸及び/又は重炭酸ー鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を製造する際に使用する炭酸及び/又は重炭酸としては、炭酸水、重炭酸アンモニウム、重炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カルシウム等を例示することができる。また、pH調整剤として、水酸化ナトリウム、アンモニア、水酸化カリウム、塩酸、クエン酸、乳酸等を同時に使用しても構わない。また、水溶性鉄塩として、塩化第二鉄、硫酸第一鉄、クエン酸鉄アンモニウム等を例示することができる。

【0019】また、本発明で、炭酸及び/又は重炭酸一 鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を製造する際に使用 するカゼインホスホペプチドとしては、カゼインをトリ プシン等の蛋白質分解酵素で分解して得られる分子量 2,500~4,000 のペプチドを使用しても良いが、市販の カゼインホスホペプチドを使用しても良い。

【0020】以下に実施例を示し、本発明をさらに詳し く説明する。

【実施例1】

(A溶液) 重炭酸ナトリウム100gを含む水溶液 1L (B溶液) カゼインホスホペプチド (明治製菓製) 1.6g を含む水溶液 0.8L

(C溶液)塩化第二鉄6水和物2.8gを含む水溶液 0.2L A溶液(1L)とB溶液(0.8L)を混合してD溶液(1.8L)を調製した後、D溶液(1.8L)にC溶液(0.2L)を加えて重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を生成させた。次に、この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を含む溶液を分画分子量 1,000の限外沪過膜で濃縮し、さらに、超純水を加えて濃縮するという操作により電気伝導度が10μs となるまで脱塩した後、凍結乾燥して、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体1.4gを得た。【0021】この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体について、プロテインアッセイキット(ピアス社製)でペプチド含量を測定し、原子吸光分析機で鉄含量を測定したところ、複合体中のカゼインホスホペプチドに対して11重量%の鉄が含まれていることが判った。また、上記の限外沪過膜で重炭酸一鉄ーカゼインホスホペ

プチド複合体を含む溶液を濃縮した際に回収されたパーミエート側の鉄含量を原子吸光分析機で測定したところ、1 μg/ml以下であった。

【0022】また、この重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体について、官能評価試験を行った。すなわち、男10名女10名のパネラーに、濃度が 50mg/mlとなるように重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を溶解した水溶液について、収斂味を感じるか否かを判定さ

せた。また、対照として、濃度が 25mg/mlとなるように 塩化第二鉄6水和物を溶解した水溶液についても同様の 評価を行った。その結果を表3に示す。これによると、 本発明の重炭酸-鉄-カゼインホスホペプチド複合体 は、鉄独特の収斂味を全く示さないことが判る。

[0023]

【表3】

| 試料 | 収斂味を感じたパネラーの人数 |
|-------|----------------|
| 本発明品 | 0/20 |
| 塩化第二鉄 | 20/20 |

【0024】さらに、この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体について、動物実験を行った。すなわち、ビタミンCとしてアスコルビン酸及びアスコルビン酸ナトリウムを6.2mg/100mlとなるよう実施例1の重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を溶解し、90℃で10分間の加熱殺菌を行った試料を調製した(本発明群)。一方、実施例1の重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体に代えて硫酸第1鉄を用いた試料も調製した(対照群1)。さらに、ビタミンCとしてアスコルビン酸及びアスコルビン酸ナトリウムを6.2mg/100g含む生理的リン酸緩衝液(pH 7.2)を、90℃で10分間の加熱殺菌を行った試料も調製した(対照群2)。

【0025】離乳直後の21日齢ウィスター系雌ラット (日本チャールスリバー製)のうち、体重が45~50gの ものを選んで除鉄食(鉄含量が 0.25mg/100gの飼料:オリエンタル酵母製)を2週間投与し、血中へモグロビン値が7g/100m以下の貧血ラットを作成した。このラットを1群8~11匹とし、その後も除鉄食を投与し続けながら各試験試料を1ml/日、6週間、強制経口(ゾンデ)投与した。そして、試験試料の投与を開始して6週間目に、各ラットの尾静脈より採血し、自動血球計測装置(東亜医用電子製)でヘモグロビン値を測定した。その結果を表4に示す。これによると、鉄剤として使用されている硫酸第一鉄よりも、本発明の重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体は、貧血に対する治療効果が優れていることが判る。

[0026]

【表4】

ヘモグロビン値(平均値±標準偏差)

| 本発明群 対照群1 対照群2 | 14.3±0.7 (g/100mL) 12.5±0.8 |
|----------------------|--------------------------------|
| 対照群 2 | 4.7 ± 0.4 |

【0027】 【実施例2】

(A溶液)重炭酸ナトリウム108gを含む水溶液 1L (B溶液)カゼインホスホペプチド(明治製菓製)50g を含む水溶液 1L

(C溶液)塩化第二鉄6水和物 84gを含む水溶液 1L A溶液(1L)とB溶液(1L)を混合してD溶液(2L)を調製した後、D溶液(2L)にC溶液(1L)を加えて、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を生成させた。そして、この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を含む溶液を分画分子量 1,000の限外沪過膜で濃縮し、さらに、超純水を加えて濃縮するという操作により電気伝導度が10μs となるまで脱塩した後、凍結乾燥して、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体 46gを得た。

【0028】この重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体について、プロテインアッセイキット(ピアス社製)でペプチド含量を測定し、原子吸光分析機で鉄含量を測定したところ、複合体中のカゼインホスホペプチドに対して26重量%の鉄が含まれていた。また、この重炭酸ー鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を3重量%となるまで水に添加し、90℃、10分間の加熱殺菌を行ったところ、沈澱は生じなかった。さらに、実施例1と同様の官能評価試験を行ったが、鉄独特の収斂味は全く認められなかった。

[0029]

【実施例3】カゼインホスホペプチド(明治製菓製)10 0gを水5Lに溶解した溶液に、重炭酸ナトリウム250gを加 えて溶解した後、硫酸第一鉄7水和物164gを水5Lに溶解 した溶液を加えて、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を生成させた。そして、この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を含む溶液を分画分子量 1,000の限外沪過膜で1Lとなるまで濃縮し、脱塩した後、100°でで5分間の加熱殺菌を行い、噴霧乾燥して、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体 71gを得た。

【0030】この重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体について、プロテインアッセイキット(ピアス社製)でペプチド含量を測定し、原子吸光分析機で鉄含量を測定したところ、複合体中のカゼインホスホペプチドに対して13重量%の鉄が含まれていた。また、この重炭酸-鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を13重量%となるまで水に添加したところ、完全に溶解した。さらに、実施例1と同様の官能評価試験を行ったが、鉄独特の収斂味は全く認められなかった。

[0031]

. . . .

【実施例4】重炭酸ナトリウム120gを水1Lに溶解した溶液に、カゼインホスホペプチド 50gを加えて溶解した後、クエン酸鉄アンモニウム100gを水2Lに溶解した溶液を加えて、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を生成させた。そして、この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を含む溶液を分画分子量 1,000の限外沪過膜で1Lとなるまで濃縮し、脱塩した後、凍結乾燥して、重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体 44gを得た。

【0032】この重炭酸ー鉄ーカゼインホスホペプチド複合体について、プロテインアッセイキット(ピアス社製)でペプチド含量を測定し、原子吸光分析機で鉄含量を測定したところ、複合体中のカゼインホスホペプチドに対して24重量%の鉄が含まれていた。また、この重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体を20重量%となるまで水に添加したところ、完全に溶解した。さらに、実施例1と同様の官能評価試験を行ったが、鉄独特の収斂味は全く認められなかった。

[0033]

【参考例1】マーガリン3kg及び精製上白糖2kgを混合

してホイップした後、全卵 0.7kgを添加してさらにホイップした。そして、このホイップしたものに、小麦粉10kg、大豆蛋白質 0.2kg、脱脂粉乳 0.4kg及び実施例4で得られた重炭酸−鉄ーカゼインホスホペプチド複合体 13gを混合したものを加えて混合し、10gずつ成形カットした。これをバンド型オーブンで 180℃、11分間焼成してビスケットを製造した。なお、このビスケット1枚の中には鉄が約2mg含まれていた。

[0034]

【参考例2】脱脂粉乳 6%、バター 1%、実施例1で得られた重炭酸一鉄ーカゼインホスホペプチド複合体 0.0 38%及び沪過水を加えて全体を 100%として混合し、溶解した後、加熱殺菌して鉄強化乳飲料を製造した。なお、この鉄強化飲料 100元の中には鉄が約10吨含まれていた。

[0035]

【参考例3】脱脂粉乳33部、小麦粉19部、ブドウ糖8部、パン粉7部、魚粉7部、脱脂大豆粕4部、砂糖4部、ビタミン及びミネラル混合3部、動物性油脂2部、オリゴ糖1部及び実施例3で得られた重炭酸一鉄一カゼインホスホペプチド複合体 0.014部を配合し、養豚用飼料を製造した。なお、この養豚用飼料1kgの中には鉄が約40mg含まれていた。

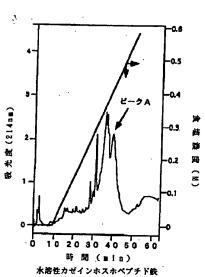
[0036]

【発明の効果】本発明の炭酸及び/又は重炭酸-鉄-カゼインホスホペプチド複合体は、溶解性が良好で、耐熱性を有しており、鉄独特の収斂味を呈することがないという特徴を有するので、貧血の予防又は治療や鉄強化を目的とした飲食品、医薬品、飼料等の原料として有用である。

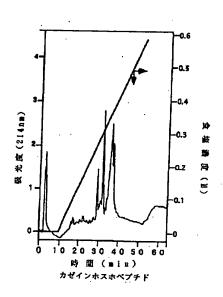
【図面の簡単な説明】

【図1】試験例3におけるmonoQ HR10/10 カラムでの本発明品の溶出チャートを示す。

【図2】試験例3におけるmonoQ HR10/10 カラムでの対 照品の溶出チャートを示す。 【図1】



【図2】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

. . . .

識別記号

// C07K 103:00

(72)発明者 富澤 章

埼玉県入間市豊岡5-3-33 アーデン

710

FΙ

(72) 発明者 相川 均

埼玉県東松山市五領町12-89 パークタウ

ン五領5-503

(72)発明者 高橋 健

埼玉県所沢市松葉町25-19 メゾン松葉

302